

(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

0 6 WAY 2005

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004 年5 月21 日 (21.05.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/041955 A1

(51) 国際特許分類⁷: C09K 3/00, C08F 20/44, B01J 13/16

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2003/013906

(22) 国際出願日:

2003年10月30日(30.10.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2002-325569 2002年11月8日(08.11.2002)]

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 積水化 学工業株式会社 (SEKISUI CHEMICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒530-8565 大阪府 大阪市 北区西天満 2 丁目 4番4号 Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 山内 博史 (YA-MAUCHI, Hiroshi) [JP/JP]; 〒746-0006 山口県 周南市 開成町 4 5 6 O 積水化学工業株式会社内 Yamaguchi (JP).

(74) 代理人: 安富 康男 (YASUTOMI, Yasuo); 〒532-0011 大阪府 大阪市 淀川区西中島 5 丁目 4番 2 0号 中央ビル Osaka (JP).

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: HEAT-EXPANDABLE MICROCAPSULES

(54) 発明の名称: 熱膨張性マイクロカプセル

(57) Abstract: The invention aims at providing heat-expandable microcapsules capable of being expanded at low temperature and giving expanded microcapsules which little shrink even at high temperature. The invention relates to heat-expandable microcapsules comprising a shell polymer and a volatile expanding agent component which gasifies at a temperature not higher than the softening point of the shell polymer, wherein the shell polymer comprises at least 70 wt% of a nitrile monomer component with the acrylonitrile content of the nitrile monomer component ranging from 40 to 85 wt%, and the volatile expanding agent component contains at least 30 wt% of a volatile expanding agent having a branched-chain structure or a cyclic structure.

(57) 要約: 本発明は、低温で熱膨張させることができ、かつ、高温においても膨張したマイクロカプセルが収縮 しにくい熱膨張性マイクロカプセルを提供することを目的にする。 本発明は、シェルポリマーと前記シェルポリ マーの軟化点以下の温度でガス状になる揮発性膨張剤とを含有する熱膨張性マイクロカプセルであって、前記シェ ルポリマーは、ニトリル系モノマー成分を70重量%以上含有し、かつ、前記ニトリル系モノマー成分中のアクリ ロニトリル成分の含有量が40~85重量%であり、前記揮発性膨張剤は、分岐鎖構造を有する揮発性膨張剤又は 環状構造を有する揮発性膨張剤を30重量%以上含有する熱膨張性マイクロカプセルである。





明細書

熱膨張性マイクロカプセル

技術分野

5 本発明は、低温で熱膨張させることができ、かつ、高温においても膨張したマイクロカプセルが収縮しにくい熱膨張性マイクロカプセルに関する。

背景技術

20

25

熱膨張性マイクロカプセルは、軽量化を目的とした塗料やプラスチックの充填 が等、種々の分野への用途展開が図られている。熱膨張性マイクロカプセルは、 通常、揮発性膨張剤を熱可塑性樹脂によりマイクロカプセル化したものである。 このような熱膨張性マイクロカプセルは、水系分散媒体中で、少なくとも発泡剤 と重合性単量体とを含有する重合性混合物を懸濁重合する方法により製造されて きた。この方法によれば、重合反応が進むにつれて、生成する重合体によりシェ ルが形成され、その中に揮発性膨張剤が包み込まれ熱膨張性マイクロカプセルが 得られる。

近年、熱膨張性マイクロカプセル単体としての利用においても、熱膨張性マイクロカプセルを含有する塗料等の材料としての利用においても、より低温度で熱膨張することが求められている。低温で膨張する熱膨張性マイクロカプセルを得る方法としては、低沸点の溶剤を揮発性膨張剤として用いる方法や、重合体のガラス転移温度(Tg)が低くなるような重合性単量体を用いる方法等が知られている。

また、オーブン等で加熱して熱膨脹をさせる場合、どうしても温度ムラがあり、 高温にさらされた部分だけ膨張後のマイクロカプセルが再び収縮してしまう、い わゆる、「へたり」が生じてしまうという問題があった。

また、加熱温度が低温であった部分は発泡しない等品質にムラができ歩留まりが悪いといった問題があった。特に低い温度で熱膨張する従来の熱膨張性マイクロカプセルは、材料の端面だけが高い温度になるような用途では膨張後のマイクロカプセルの「へたり」が生じやすいといった問題が顕著であった。

耐熱性に優れた熱膨張性マイクロカプセルとしては、例えば、特許第2894990号公報に、ニトリル系モノマー80重量%以上、非ニトリル系モノマー20重量%以下及び架橋剤0.1~1重量%含有する成分から得られるポリマーを用いて、該ポリマーの軟化点以下の温度でガス状になる揮発性膨張剤をマイクロカプセル化した熱膨張性マイクロカプセルが開示されている。しかしながら、この熱膨張性マイクロカプセルは、耐熱性には優れるものの、低温では発泡させることができないという問題があった。

発明の要約

5

15

10 本発明の目的は、低温で熱膨張させることができ、かつ、高温においても膨張 したマイクロカプセルが収縮しにくい熱膨張性マイクロカプセルを提供すること である。

本発明は、シェルポリマーと前記シェルポリマーの軟化点以下の温度でガス状になる揮発性膨張剤とを含有する熱膨張性マイクロカプセルであって、前記シェルポリマーは、ニトリル系モノマー成分を70重量%以上含有し、かつ、前記ニトリル系モノマー成分中のアクリロニトリル成分の含有量が40~85重量%であり、前記揮発性膨張剤は、分岐鎖構造を有する揮発性膨張剤又は環状構造を有する揮発性膨張剤を30重量%以上含有する熱膨張性マイクロカプセルである。

20 発明の詳細な開示

以下に本発明を詳述する。

本発明の熱膨張性マイクロカプセルは、シェルポリマーと揮発性膨張剤とを含有する。

本発明者らは、低い温度で熱膨張させることができる従来の熱膨張性マイクロ 25 カプセルは、高温にさらされると揮発性膨張剤がシェルポリマーから抜けてマイ クロカプセルがしぼむため「へたり」を生じると考え、揮発性膨張剤がシェルポ リマーから抜けにくくするために以下の手段を考えた。

- 1) 揮発性膨張剤としてかさ高い立体構造の分子を選ぶ。
- 2) シェルポリマーのガスバリア性を高くする。

15

20

即ち、本発明の熱膨張性マイクロカプセルにおいては、上記揮発性膨張剤として、nーペンタン、nーヘキサン等の直鎖状の分子のみからなる揮発性膨張剤ではなく、イソブタン、イソペンタン、ネオペンタン、イソヘキサン、シクロヘキサン等の分岐鎖状構造又は環状構造の揮発性膨張剤を含有する揮発性膨張剤を用いる。また、シェルポリマーとして、アクリロニトリルやメタクリロニトリル等のニトリル系モノマー成分の含有量が高いものを用いる。

揮発性膨張剤がいかにかさ高い立体構造を有していても、シェルポリマーのガスバリア性が高くなければ揮発性膨張剤はシェルポリマーから抜けていくばかりで膨張させることができない。一方、シェルポリマーのガスバリア性が高くても 揮発性膨張剤がシェルポリマーから抜けやすい構造であれば高温に加熱され軟化したシェルポリマーから揮発性膨張剤が抜けマイクロカプセルはしぼんでしまう。また、分岐鎖状構造又は環状構造の揮発性膨張剤は一般的に直鎖状の揮発性膨張剤に比べ沸点が低い。従って、低い温度で熱膨張させたい場合は有利である。

本発明者らは、検討の結果、シェルポリマーとして、ニトリル系モノマー成分を70重量%以上含有し、かつ、ニトリル系モノマー成分中のアクリロニトリル成分の含有量が40~85重量%であるものを用い、揮発性膨張剤として、分岐鎖構造を有する揮発性膨張剤又は環状構造を有する揮発性膨張剤を30重量%以上含有するものを用いた場合には、低温で熱膨張させることができ、かつ、高温においても膨張したマイクロカプセルが収縮しにくい熱膨張性マイクロカプセルが得られることを見出し、本発明を完成するに至った。

上記ニトリル系モノマー成分としては特に限定されないが、アクリロニトリル、メタクリロニトリル、αークロルアクリロニトリル、αーエトキシアクリロニトリル、フマロニトリル等からなる成分等が挙げられる。なかでも、アクリロニトリル又はメタクリロニトリルが好適である。

25 上記シェルポリマーのニトリル系モノマー成分の含有量は70重量%以上である。70重量%未満であると、シェルポリマーのガスバリア性が低下してしまい、 得られる熱膨張性マイクロカプセルは、高温で「へたり」が生する。好ましくは 80重量%である。

10

15

20

25

また、上記ニトリル系モノマー中のアクリロニトリル成分の含有量は40~85重量%である。この範囲外であると、シェルポリマーのガスバリア性が低下してしまい、得られる熱膨張性マイクロカプセルは、高温で「へたり」が生する。シェルポリマーが高いガスバリア性を発揮するためには、ガスバリア性の高いポリマーを与えるモノマーを用いることと、高い重合度とを両立する必要がある。ポリアクリロニトリル単体のガスバリア性は、メタクリロニトリル等の他のニトリル系モノマーからなるポリマーに比べて低い。しかし、他のニトリル系モノマーが重合効率が低く高い重合度を得にくいのに対して、アクリロニトリルは比較的反応性が高く高い重合度を得やすい。従って、アクリロニトリル成分の含有率が特定の範囲内、即ち、40~85重量%の範囲内にあるときに、特に高いガスバリア性を有するシェルポリマーが得られるものと考えられる。好ましくは50~70重量%、より好ましくは55~65重量%である。

上記シェルポリマーを構成する非ニトリル系モノマー成分としては特に限定されないが、スチレン、α-メチルスチレン、酢酸ビニル、メタクリル酸エステル類、アクリル酸エステル類からなる群から選択される少なくとも1つからなる成分が好ましい。なかでも、酢酸ビニルがより好適である。

また、上記シェルポリマーは、必要に応じて架橋性のモノマーにからなる成分を有していてもよい。上記架橋剤のモノマーとしては、例えば、ジビニルベンゼン、ジメタクリル酸エチレングリコール、ジメタクリル酸トリエチレングリコール、トリアクリルホルマール、トリメタクリル酸トリメチロールプロパン、メタクリル酸アリル、ジメタクリル酸1,3一プチルグリコール、トリアリルイソシアネート、ジペンタエリスリトールへキサアクリレート等が挙げられる。なかでも、トリメタクリル酸トリメチロールプロパン、ジペンタエリスリトールへキサアクリレート等が好適である。これらの架橋性のモノマーからなる成分の含有量は0.1~1重量%であることが好ましい。

上記シェルポリマーを合成する方法としては、上記各モノマーを従来公知の方 法により重合すればよく特に限定されない。重合の際には、必要に応じて重合開 始剤を用いる。適宜配合することによって調製される。好適な重合開始剤として

15

20

25

は、例えば、アゾビスイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキサイド、ラウロイルパーオキサイド、ジイソプロピルパーオキシジカーボネート、t ープチルパーオキサイド、2, 2, - アゾビス(2, 4 - ジメチルワレロニトリル)、 t ープチルパーオキシビバレート、ジーs e c ープチルパーオキシジカーボネート、ジーt ープチルパーオキシへキサヒドロテレフタレート等が挙げられる。

上記揮発性膨張剤としては、上記シェルポリマーの軟化点(一般的には約12 $0\sim150$ °C)以下の温度でガス状になる物質であれば特に限定されず、例えば、プロパン、プロピレン、ノルマルブタン、イソブタン、ブテン、ノルマルペンタン、イソペンタン、ネオペンタン、ノルマルへキサン、イソヘキサン、シクロへ10キサン、へプタン、2,2ージメチルへキサン、石油エーテル;塩化メチル、メチレンクロリド、CC1 $_3$ F、CC1 $_2$ F $_2$ 等のメタンのハロゲン化物;テトラメチルシラン、トリメチルエチルシラン等のテトラアルキルシラン等の低沸点液体や、アゾイソブチロニトリル(AIBN)等の加熱により分解してガス状になる化合物等が挙げられる。

上記揮発性膨張剤は、分岐鎖状構造又は環状構造の揮発性膨張剤を30重量%以上含有する。30重量%未満であると、高温に加熱されたときに熱膨張性マイクロカプセルに「へたり」が生じてしまう。好ましくは50重量%以上、より好ましくは80重量%以上である。

上記分岐鎖状構造又は環状構造の揮発性膨張剤としては、例えば、イソブタン、イソペンタン、ネオペンタン、イソヘキサン、シクロヘキサン、2,2ージメチルヘキサン等の、かさ高い立体構造を有する揮発性膨張剤が挙げられる。

本発明の熱膨張性マイクロカプセルを製造する方法としては特に限定されない。 特に好適な方法としては、例えば、特公昭42-26524号公報に記載されて いるような、モノマー、架橋剤、揮発性膨張剤、重合開始剤を混合し水性媒体中 に分散させて懸濁重合する方法等が挙げられる。

上記懸濁重合に用いる水性媒体としては特に限定されないが、脱イオン水が好ましく、この場合、酸を加えてpHを約3~4に調整しておくことが好ましい。 上記水性媒体には、例えば、シリカ、リン酸カルシウム、炭酸カルシウム、塩化

ナトリウム、硫酸ナトリウム等の無機分散剤を添加してもよく、ジエタノールアミンーアジピン酸縮合物、ゼラチン、メチルセルロース、ポリビニルアルコール、ポリエチレンオキサイド、ジオクチルスルホサクシネート、ソルビタンエステル等の有機分散剤を添加してもよい。

5

発明を実施するための最良の形態

以下に実施例を掲げて本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれらの実施 例のみに限定されるものではない。

10 (実施例1)

アクリロニトリル51重量部、メタクリロニトリル45重量部、メタクリル酸メチル1重量部、酢酸ビニル3重量部、ジペンタエリスリトールへキサアクリレート0.17重量部、イソペンタン25重量部、tーブチルパーオキシビバレート1重量部、ジーsecープチルパーオキシジカーボネート0.3重量部、ジーtーブチルパーオキシへキサヒドロテレフタレート1.2重量部からなる油相を作製した。次いで、脱イオン水7300重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分20%)1260重量部、重クロム酸カリウム(2.5%水溶液)45重量部、ポリビニルピロリドン8重量部、塩化ナトリウム2200重量部、35%塩酸8.5重量部からなる水相を作成した。

20

15

上記油相と水相を全量混合した後、ホモジナイザーを用いて6000 r p mで5分間ミキシングを行い、 $4\sim5$ k g / c m 2 の加圧下、60 $\mathbb C$ で 20 時間反応させて熱膨張性マイクロカプセルを得た。遠心分離機を用いて予備脱水した後、40 $\mathbb C$ に保った静置乾燥機で得られた熱膨張性マイクロカプセルを乾燥し、粉体状の熱膨張性マイクロカプセルを

25

(実施例2~7)

モノマーと揮発性膨張剤を表1に示した割合に変更したこと以外は実施例1と 同様に行って熱膨張性マイクロカプセルを作製した。

表 1

	配合量(重量部)						
	アクリロニトリル	メタクリロ ニトリル	メタクリル酸 メチル	酢酸ヒニル	イソブタン	イソペンタン	ノルマルペンタン
実施例1	51	45	1	3	0	25	0
実施例2	81	15	1	3	0	25	0
実施例3	61	35	1	3	0	12. 5	12. 5
実施例4	61	25	11	3	0	25	0
実施例5	61	35	1	3	0	25	0
実施例6	61	35	1	3	12. 5	12. 5	0
実施例7	62	35	0	3	0	25	0

10

5

(比較例1)

攪拌機付き重合反応器に脱イオン水100重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分30重量%)15重量部を仕込み、ジエタノールアミンとアジピン酸縮合物(10%水溶液)2.5重量部を加えた。重クロム酸カリウム(2.5%水溶液)を加えた後pH4に調整して水相を調製した。次いで、ネオペンタンを20重量%含むメチルメタクリレート100重量部及び過酸化ベンゾイル0.1重量部を混合し油相を調製した。

この油相を水相に加え攪拌しながら反応させた後、濾過を行い熱膨張性マイクロカプセルを取り出した。

20

15

(比較例2)

攪拌機付き重合反応器に脱イオン水100重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分30重量%)15重量部を仕込み、ジエタノールアミンとアジピン酸縮合物(10%水溶液)2.5重量部を加えた。重クロム酸カリウム(2.5%水溶液25)を加えた後pH4に調整して水相を調製した。次いで、ネオヘキサンを20重量%含むメチルメタクリレート90重量部、アクリロニトリル(VCN)10重量部、ジビニルベンゼン0.025重量部の混合物及び過酸化ベングイル0.1重量部を混合し油相を調製した。

この油相を水相に加え攪拌しながら反応させた後、濾過を行い熱膨張性マイクロカプセルを取り出した。

(比較例3)

5 攪拌機付き重合反応器に脱イオン水100重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分30重量%)15重量部を仕込み、ジエタノールアミンとアジピン酸縮合物 (10%水溶液)2.5重量部を加えた。重クロム酸カリウム (2.5%水溶液)を加えた後pH4に調整して水相を調製した。次いで、ネオヘキサンを20重量%含むメチルメタクリレート50部、アクリロニトリル50部、ジビニルベンゼン0.025部の混合物及び過酸化ベンブイル0.1重量部を混合し油相を調製した。

この油相を水相に加え攪拌しながら反応させた後、濾過を行い熱膨張性マイクロカプセルを取り出した。

15 (比較例4)

20

25

アクリロニトリル2450重量部、メタクリル酸メチル400重量部、トリアクリルホルマール9重量部、nーペンタン550重量部、アゾビスイソブチロニトリル15重量部を混合した油相と、脱イオン水6300重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分20%、日産化学社製)1080重量部、重クロム酸カリウム(2.5%水溶液)30重量部、ジエタノールアミンーアジピン酸縮合物(50%水溶液、酸価100mg KOH/g)40重量部、塩化ナトリウム2200重量部を混合し、35%塩酸1.5重量部を加えてpH3.2に調製した水相とをホモミキサー(特殊機化工業社製)を用い窒素雰囲気下2kg/m²に加圧しつつ10000rpmで60秒間攪拌混合した後、窒素置換した容積15リットルの加圧重合反応容器に仕込み、2kg/m²に加圧して、60℃で20時間反応させた。

水洗と遠心分離とを数回繰り返した後脱水して熱膨張性マイクロカプセルを含む水分32%の湿潤ケーキを得た。次いで一昼夜風乾して平均粒径21.4 μ m

Ç

の熱膨張性マイクロカプセルを得た。

(比較例5)

脱イオン水600重量部、コロイダルシリカ分散液(固形分20%)100重 量部、ジエタノールアミンーアジピン酸縮合物(50%水溶液)5重量部を混合 し硫酸を用いてpH3の水相を調製した。アクリロニトリル150重量部、メタ クリル酸メチル60重量部、アクリル酸メチル40重量部、イソブタン45重量 部、ノルマルペンタン25重量部、ジイソプロピルオキシジカーボネート5重量 部からなる油相を調製した。水相中で懸濁重合し、平均粒径16.1μm の熱膨 10 張性マイクロカプセルを得た。

(比較例 6)

アクリロニトリル60重量部、塩化ビニリデン150重量部、メタクリル酸メチル40重量部、イソプタン55重量部、ノルマルペンタン15重量部、ジイソ プロピルオキシジカーボネート5重量部からなる油相を調製し、比較例5で調製した水相中で懸濁重合し、平均粒径11.7 μ m の熱膨張性マイクロカプセルを得た。

(評価)

20 実施例 $1 \sim 7$ 及び比較例 $1 \sim 7$ で作製した熱膨張性マイクロカプセルについて、 以下の方法により評価を行った。

結果を表2に示した。

なお、表 2 中のニトリル含有量は、シェルポリマー中のニトリル系モノマー成分の含有量を重量%で表したものである。また、表 2 中のアクリロニトリル含有量 は、ニトリル系モノマー成分中のアクリロニトリル成分の含有量を重量%で表したものである。また、分岐鎖状構造又は環状構造を有する膨張剤含有量は、揮発性膨張剤中の分岐鎖状構造又は環状構造の揮発性膨張剤の含有量を重量%で表したものである。

(1) 発泡開始温度、膨張性及び高温での「へたり」の評価方法

熱機械分析装置(TAインスツルメンツ社製、2940TMA)を用いて、熱膨張性マイクロカプセル 250μ gを直径 7mm深さ 1mmの円筒状のアルミカップに入れ、上から0.1Nの力を加えた状態で80℃から220℃まで5℃/分の昇温速度で加熱した際の加圧端子の垂直方向における変位量を測定した。こ

こで、変位が観測され始めた温度を発泡開始温度とした。得られた最大変位量から、下記基準により熱膨張性マイクロカプセルの膨張性を

得られた最大変位量から、下記基準により熱膨張性マイクロガブセルの膨張性を 評価した。

膨張性の評価基準

10 ②:最大変位量が800μm以上

〇:最大変位量が500μm以上、800μm未満

Δ:最大変位量が100μm以上、500μm未満

×:最大変位量が100μm未満

更に、170℃における変位量から、下記基準により熱膨張性マイクロカプセル

高温での「へたり」の評価基準

○:170℃における変位量が500μm以上

○:170°Cにおける変位量が300μm以上、500μm未満

Δ:170℃における変位量が100μm以上、300μm未満

20 ×:170℃における変位量が100μm未満

の高温での「へたり」の程度を評価した。

15

表 2

へたり X × 0 0 O 0 0 0 0 × × × × × 膨張性 4 0 0 0 0 0 × × 4 0 0 × O 0 5 殆ど発泡せず 殆ど発泡せず 発泡開始温度 120~130 30~140 120~130 20~130 120~130 120以下 120以下 120以下 125以下 120以下 120以下 125以下 を有する揮発性膨張剤 含有量(重量%) アクリロニトリル | 分岐状構造又は環状構 10 100 100 100 100 100 100 100 100 100 70 50 0 15 含有量 (重量%) 100 100 100 100 100 67 53 64 64 64 0 ニトリル含有量 (※喜重) 96 96 96 86 96 96 95 50 57 97

実施例3

実施例2 実施例1

実施例4 実施例5 実施例6

20

25

表2より、実施例1~7で作製した熱膨張性マイクロカプセルは、低温でも熱 膨張させることができ、発泡倍率も高かった。また、高温でも「へたり」が生じ なかった。従って、低温から高温まで広い温度範囲で高い発泡倍率が得られるこ

0

実施例7 比較例1 比較例3

比較例2

比較例5 比較例6

比較例7

比較മ4

とが確認された。

一方、比較例1、2、6で作製した熱膨張性マイクロカプセルは、ニトリル系 モノマー成分を含まないか、又は、わずかしか含まないことから、シェルポリマ ーのガスバリア性がほとんどなく、ほとんど膨張しなかった。

5 また、比較例3、7で作製した熱膨張性マイクロカプセルは、ニトリル系モノマー成分が少なく、かつ、ニトリル系モノマー成分中のアクリロニトリル成分の 比率が少ないことから、シェルポリマーのガスバリア性が低く、低温でマイクロ カプセルは熱膨張するものの発泡倍率は低く高温で「へたり」が生じた。

比較例4で作製した熱膨張性マイクロカプセルは、揮発性膨張剤が直鎖状分子 10 のみからなることから、揮発性膨張剤の分子がかさ高くなくシェルポリマーから 抜けやすく、低温で熱膨張しにくく、高温で「へたり」が生じた。

比較例5で作製した熱膨張性マイクロカプセルは、ニトリル系モノマー成分に しめるアクリロニトリル成分の割合が高く、ガスバリア性を高める他のニトリル 成分が少なくなるためシェルポリマーのガスバリア性が高くなく高温で「へたり 」が生じた。

産業上の利用可能性

15

本発明によれば、低温で熱膨張させることができ、かつ、高温においても膨張 したマイクロカプセルが収縮しにくい熱膨張性マイクロカプセルを提供すること 20 ができる。



請求の範囲

- 1. シェルポリマーと前記シェルポリマーの軟化点以下の温度でガス状になる揮発性膨張剤とを含有する熱膨張性マイクロカプセルであって、
- 5 前記シェルポリマーは、ニトリル系モノマー成分を70重量%以上含有し、かつ、 前記ニトリル系モノマー成分中のアクリロニトリル成分の含有量が40~85重 量%であり、

前記揮発性膨張剤は、分岐鎖構造を有する揮発性膨張剤又は環状構造を有する揮発性膨張剤を30重量%以上含有する

10 ことを特徴とする熱膨張性マイクロカプセル。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP03/13906

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C09K3/00, C08F20/44, B01J13/16				
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
B. FIELDS	SEARCHED			
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.C1 C09K3/00, B01J13/02-13/22, C08F20/44, C08F220/44-220/48, C08J9/00-9/42				
	ion searched other than minimum documentation to the			
Electronic d	ata base consulted during the international search (name	of data base and, where practicable, sea	rch terms used)	
c. Docu	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where app	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
X Y	WO 01/83636 A1 (Kureha Chemic Ltd.), 08 November, 2001 (08.11.01), Claims 1,5, 8 to 14; page 32, line 11 & JP 2002-12693 A & EP & US 2003/0114546 A1 & US	line 8 to page 33,	1	
X Y			1 1	
× Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of the actual completion of the international search 06 January, 2004 (06.01.04)		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family Date of mailing of the international search report 20 January, 2004 (20.01.04)		
Name and mailing address of the ISA/ 'Japanese Patent Office		Authorized officer		
		Authorized officer Telephone No.	·	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/13906

lategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X Y	WO 01/72410 A1 (Matsumoto Yushi-Seiyaku Co., Ltd.), 04 October, 2001 (04.10.01), Claim 1; page 8, line 13 to page 9, line 13 & US 2002/0180075 A1 & EP 1302239 A1 & JP 2001-570366 A	1 1
Y	JP 2002-226620 A (Nippon Firaito Kabushiki Kaisha), 14 August, 2002 (14.08.02), Claims 1, 8, 9; Par. Nos. [0013], [0014], [0027] (Family: none)	1
Υ .	EP 572233 A1 (Matsumoto Yushi-Seiyaku Co., Ltd.), 01 February, 1993 (01.02.93), Claims 1, 2	1
		·

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP03/13906

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int.Cl' C09K3/	00, C08F20/44, B01J1	3/16
B. 調査を行った分野 (7.10.20.20.20.20.20.20.20.20.20.20.20.20.20		
調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl ⁷ C09K3/	00, B01J13/02-13/22	2.
C08F20	/44, C08F220/44-220 /00-9/42	1/48
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、	調本に使用した用語)	
国際調査で使用した電子データベース(ケークベースの石が、	砂山田(で支/元) ひだ /旧面の	
C. 関連すると認められる文献 ···		
引用文献の	さけ この即連十る傍町の事団	関連する 請求の範囲の番号
カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連すると		1
X WO 01/83636 A1 (吳羽 1.11.08, 請求項1,5,8-		. 1
3頁第11行 & JP 2002-	-14, 932 A & EP	
Y 1288272 A1 & US 2	2003/0114546 A	1
1 & US 2003/01433		
	•	
X C欄の続きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献のカテゴリー	の日の後に公表された文献	
「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表	された文献であって
もの	出願と矛盾するものではなく、 の理解のために引用するもの	発明の原理又は理論
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの	「X」特に関連のある文献であって、	当該文献のみで発明
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行	の新規性又は進歩性がないと考	えられるもの
日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する	「Y」特に関連のある文献であって、 上の文献との、当業者にとって	当該文献と他の1以自明である組合せに
文献(理由を付す) 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献	よって進歩性がないと考えられ	
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	「&」同一パテントファミリー文献	
国際調査を完了した日 06.01.2004	国際調査報告の発送日 20.1	. 2004
国際調査機関の名称及びあて先	特許庁審査官(権限のある職員)	4 V 3 3 4 4
日本国特許庁(ISA/JP)・	藤原 浩子	
郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3483

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP03/13906

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する
カテゴリー*		請求の範囲の番号
X Y	WO 01/83100 A1 (AKZO NOBEL N. V.) 2001. 11. 08, 請求項1, 第6頁第26行~第7頁第2行, 表1 & EP 1149628 A1 & US 2001/0051666 A1 & EP 1289643 A1	1
	& JP 2003-531928 A	
Х -	WO 01/72410 A1 (松本油脂製薬株式会社) 200 1.10.04,請求項1,第8頁第13行~第9頁第13行 &	1
Y	US 2002/0180075 A1 & EP 13022 39 A1 & JP 2001-570366 A	1
Y	JP 2002-226620 A (日本フィライト株式会社) 2 002.08.14,請求項1,8,9,段落【0013】【00 14】【0027】 (ファミリーなし)	1
. Y	EP 572233 A1 (松本油脂製薬株式会社) 1993. 1 2.01, 請求項1,2 & JP 5-329360 A & US 5861214 A	1
		·
		·
1		

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.